	ة الدراسية : 3/2012 ـــــاذ : يــونــس مـقر	فېزېائېڭ ا ^{الاس}	العلوم ال مدة الانجاز : سا	ينابھ 1 فھ حس الأول -		لإسم :
2		7			مل الخاطئة:	التمرين الأول: (8 نقد 1) اقرأ ما يلي وأصحح الجه أ- الميزوسفير طبقة غنية
	•••••			مفير.	طبقة الستراتوس	ب- يوجد بخار الماء في د
	•••••			أ سطح البحر.	كلما ارتفعنا عن	ج- يرتفع الضغط الجوي
				طبقة التروبوسفير.	ع الإرتفاع في	د- ترتفع درجة الحرارة م
1						2) فسر كيف تنشأ الرياح.
1				؟ اشرح كيف ذلك.	طبقة الأوزون أ	 ما هو الدور الذي تلعبه ا
1		ذه الغرفة <u>.</u> 	الموجودين في ٥	حجم ثنائي الآزوت V ₂		4) حجم الهواء في غرفة هر 1.4) احسب حجم ثنائي الأو
1 2	.ρ = 1,2	للهواء ه <i>ي g</i> /L	ن الكتلة الحجمية	ة بـ g ثم بـ kg عثما أ	إ في هذه الغرف	m كنلة الهواء m كنلة الهواء و التالى :
	صنفه	صيغة جزيئاته		تركيب جزيئاته		الجسم الخالص
						غازالأوكسجين
	مركب		الأوكسجين	وجين و ذرة واحدة من	رتين من الهيدر	الـــمــاء ذر
			1 ذرة أوكسجين	22 نرة هيدروجين و 1	ذرة كربون و 2	الساكاروز 12 أ
		O ₃				غـــازالأوزون

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html أو الرابط التالي لكافة المواد

https://www.jami3dorosmaroc.com/2020/09/2EME-COLLEGE.html

	التمرين الثانى: (8 نقط)			
	أثناء احتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من ثنائي الأوكسجين ينتج غاز يعكر ماء الجير و غاز آخر خانق إضافة لمادة			
	سوداء تتوضع على صحن أبيض و قطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.			
1	1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير.			
1	2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل ؟			
	علل جوابك.			
1	3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق. + المتفاعلات :			
	+ النواتج:			
1	4) اكتب حصيلة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات و النواتج).			
1	5) حدد الجسم المحروق : و الجسم المحرق :			
	6) تتكون جزينة البوتان من أربع ذرات كربون و عشر ذرات هيدروجين.			
1	1.6) اكتب الصيغة الكيميائية لجزيئة البوتان.			
1	2.6) هل البوتان جسم خالص بسيط أم مركب ؟			
	علل جوابك.			
1	7) ما هي الأخطار المترتبة عن هذا النوع من الاحتراقات ؟			
	التمرين الثالث: (4 نقط)			
	<u>التعريخ التات : (4 عصل</u> مسائلية :			
	الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين و ثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي			
	اللهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية:			
	الهواء = 80% ثناتي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين			
	388 38 38 ∞ 38 ∞ ∞ ∞ 38 ∞ ∞ ∞ ∞ 38 ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞ ∞			
	∞ المناس الأوكسجين ص المناس الأوكسجين			
	ع الله المالي الأزوت (عالم المالي الأزوت عالم المالي الأزوت (عالم المالي المال			
	+ ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح و المثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معللا جوابك			
	(بحساب نسبة ثنائي الأوكسجين و نسبة ثنائي الأزوت في كل شكل).			
1	الشكل الأول:			
1	- نسبة ثناني الأوكسجين :			
,	- نسبة ثنائي الأزوت : الشكل الثاني :			
1	ر المسلم المستوي			
	- نسبة ثنائي الأزوت :			
1	الشكل الثالث : - نسبة ثنائي الأوكسجين :			
	- تسبة ثناني الأزوت:			
1	× التمثيل الجزيئي الصحيح هو:			

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html أو الرابط التالي لكافة المواد

https://www.jami3dorosmaroc.com/2020/09/2EME-COLLEGE.html

السنة الدراسية: 2013/2012 الأستاذ: يونس مقريني فرض كَنابِهِ 1 فِي العلوم الفِرْبائبِة التسب :ا القسم: الثانية إعدادى 1 الأسدس الأول - مدة الانجاز: ساعة الرقم :ا 20 التمرين الأول: (8 نقط) 1) اقرأ ما يلى وأصحح الجمل الخاطئة: أ- الميزوسفير طبقة غنية بالأوزون. الستراتوسفير طبقة غنية بالأوزون. ب- يوجد بخار الماء في طبقة الستراتوسفير. يوجد بخار الماء في طبقة التروبوسفير. ج- يرتفع الضغط الجوى كلما ارتفعنا عن سطح البحر. ينخفض الضغط الجوي كلما ارتفعنا عن سطح البحر. د- ترتفع درجة الحرارة مع الارتفاع في طبقة التروبوسفير. تنخفض درجة الحرارة مع الارتفاع في طبقة التروبوسفير 2) فسر كيف تنشأ الرياح. 1 تنشأ الرياح جراء اصطدام كتل الهواء الباردة بضغط جوي مرتفع، أو كتل الهواء الدافئة بضغط جوي منخفض. 3) ما هو الدور الذي تلعبه طبقة الأوزون؟ تحمى الأرض من UV. اشرح كيف ذلك. لأن غاز الأوزون يمتصها. 1 4) حجم الهواء في غرفة هو V=36m³. 1.4) احسب حجم ثنائي الأوكسجين V₁ وحجم ثنائي الآزوت V₂ الموجودين في هذه الغرفة. $V2=0.8*36=28.8 \text{m}^3$ $V1=0.2*36=7.2 \text{ m}^3$ ho = 1.29 g/L في هذه الغرفة بho ثم بho علما أن الكتلة الحجمية للهواء هي ho في هذه الغرفة بho ثم ب كتلة الهواء: 1 $V = 36 \text{ m}^3 = 36 * 1000 = 36000 \text{ L}$ 1L ---- 1,29 g 36000 L ---- m m = 36000*1,29 = 46440 g = 46,44 kg5) أتمم الجدول التالى: الجسم الخالص صنفه صيغة جزيئاته تركيب جزيئاته 1 ذرتين من الأوكسجين غاز الأوكسجين مركب O_2 H₂O ذرتين من الهيدروجين وذرة واحدة من الأوكسجين مركب السساكاروز 12 نرة كربون و22 نرة هيدروجين و11 نرة أوكسجين مركب $C_{12}H_{22}O_{11}$ ثلاث ذرات من الأوكسجين غاز الأوزون بسيط O_3 2

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html أو الرابط التالي لكافة المواد

	التمرين الثاني: (8 نقط) أثناء احتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من ثنائي الأوكسجين ينتج غاز يعكر ماء الجير، وغاز آخر خانق، إضافة	
	لمادة سوداء تتموضع على صحن أبيض وقطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.	
l ,	1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير. أحادي أوكسيد الكربون.	
1	2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل؟ علل جوابك.	
	احتراق غير كامل، لأن من نواتجه C وCO.	
1	3) حدد أسماء المتفاعلات والنواتج في هذا الاحتراق.	
1	+ المتفاعلات: $_{20}^{O_{20}}$ و $_{20}^{O_{20}}$. + النواتج: $_{20}^{O_{20}}$ و $_{20}^{O_{20}}$ و $_{20}^{O_{20}}$.	
Ι'	4) اكتب حصيلة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات والنواتج).	
	البوتان + ث أ الماء + ث أ ك + ك + أ أ ك.	
1	5) حدد الجسم المحروق: البوتان والجسم المحرق: ثنائي الأوكسجين.	
1	 6) تتكون جزيئة البوتان من أربع ذرات كربون و عشر ذرات هيدروجين. 	
¦	C_4H_{10} . اكتب الصيغة الكيميائية لجزيئة البوتان. C_4H_{10}	
	2.6) هل البوتان جسم خالص بسيط أم مركب؟ مركب.	
1	علل جوابك. لأن ذراته تتركب من نوعين من الذرات (C و H).	
'	7) ما هي الأخطار المترتبة عن هذا النوع من الاحتراقات؟	
	الاختناق بسبب CO ومشاكل تنفسية بسبب C.	
*************		Q=1000000000000000000000000000000000000
I	التمرين الثلاث : (1 نقط)	
	التمرين الثالث: (4 نقط)	
	التمرين التالث: (4 نقط) مسالسة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي	
	مــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	
	مسسائسة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية:	
	مسائه: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 88	
	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 808 ثنائي الأزوت و200 ثنائي أوكسجين. عمرينة ثنائي الأوكسجين جزيئة ثنائي الأزوت	
1	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين. الهواء = 80% ثنائي الأزوت و و و و و و و و و و و و و و و و و و	
1	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين. عدينة ثنائي الأوكسجين ونسبة ثنائي الأزوت في كل شكل). الشكل الأول: الشكل الأول:	
	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين. + ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح والمثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معللا جوابك (بحساب نسبة ثنائي الأوكسجين ونسبة ثنائي الأزوت في كل شكل). - نسبة ثنائي الأوك: - نسبة ثنائي الأزوت: \$20.56=100*\$2/2	
1	مسانية: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي اللهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين. + ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح والمثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معللا جوابك (بحساب نسبة ثنائي الأوكسجين ونسبة ثنائي الأزوت في كل شكل). - نسبة ثنائي الأوكسجين: %76,61=100*21/2 - نسبة ثنائي الأزوت: %83,33 = 10/12*21/2	
	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثنائي الأوكسجين وثنائي الآزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيئي للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء = 80% ثنائي الأزوت و 20% ثنائي أوكسجين. + ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح والمثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معللا جوابك (بحساب نسبة ثنائي الأوكسجين ونسبة ثنائي الأزوت في كل شكل). - نسبة ثنائي الأوك: - نسبة ثنائي الأزوت: \$20.56=100*\$2/2	
	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثناني الأوكسجين وثناني الأزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيني اللهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: اللهواء = 88 هـ اللهواء = 80% ثناني الأزوت و 200% ثناني أوكسجين. + ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح والمثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معلا جوابك (بحساب نسبة ثناني الأوكسجين ونسبة ثناني الأزوت في كل شكل). - نسبة ثناني الأوكسجين: %16,67 = 1001*21/2 - نسبة ثناني الأزوت: %88 = 10/12*100. - نسبة ثناني الأزوت: %88 = 10/12*101. - نسبة ثناني الأزوت: %7,78 = 1001*8/7.	
1	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثناني الأوكسجين وثنائي الأزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيني للهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: الهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية:	
1	مسائلة: الهواء النقي خليط متجانس مكون أساسا من ثناني الأوكسجين وثناني الأزوت أساسا. طلب الأستاذ تمثيل نموذج جزيني اللهواء فأنجز ثلاثة تلاميذ الأشكال التالية: اللهواء = 88 هـ اللهواء = 80% ثناني الأزوت و 200% ثناني أوكسجين. + ساعد أصدقاءك التلاميذ على تحديد التمثيل الصحيح والمثيل الخاطئ للهواء من بين الأشكال الثلاثة، معلا جوابك (بحساب نسبة ثناني الأوكسجين ونسبة ثناني الأزوت في كل شكل). - نسبة ثناني الأوكسجين: %16,67 = 1001*21/2 - نسبة ثناني الأزوت: %88 = 10/12*100. - نسبة ثناني الأزوت: %88 = 10/12*101. - نسبة ثناني الأزوت: %7,78 = 1001*8/7.	

لمزيد من دروس و ملخصات و تمارين و فروض الفيزياء زوروا الرابط التالي

https://www.jami3dorosmaroc.com/2021/09/physique-chimie-2ac.html أو الرابط التالي لكافة المواد

https://www.jami3dorosmaroc.com/2020/09/2EME-COLLEGE.html